MTsN 5 Kediri

Nama : _____
Kelas : VIII _____
Tanggal : _____

LKPD Praktikum IPA

Tekanan pada Zat Gas

Landasan Teori

Zat gas menekan ke segala arah, termasuk ke segala arah pada dinding wadahnya. Tekanan gas dipengaruhi oleh jumlah partikel gas, suhu, dan volume wadah. Ketika gas dipanaskan atau jumlah partikelnya bertambah, tekanannya akan meningkat, sehingga dapat mendorong balon atau penutup wadah.



Tujuan Praktikum

Membuktikan bahwa gas memiliki tekanan serta mengetahui faktor yang memengaruhinya.

Alat dan Bahan



Botol Plastik



Balon



Cuka



Baking Soda



Sendok

Langkah-Langkah Kerja

1. Siapkan alat dan bahan yang diperlukan.
2. Tuangkan cuka ke dalam botol plastik (± 1/4 bagian).
3. Masukkan baking soda ke dalam balon menggunakan sendok (± 2 sendok makan).
4. Pasang balon pada mulut botol dengan hati-hati agar tidak bocor.
5. Amati apa yang terjadi pada balon. Catat hasil pengamatanmu!
6. Diskusikan dan jawablah pertanyaan pada bagian akhir LKPD.

LIVEWORKSHEETS

MTsN 5 Kediri

Nama : _____
Kelas : VIII _____
Tanggal : _____

Lembar Jawaban
Praktikum IPA
Tekanan pada Zat Gas

A. Hasil Pengamatan

No.	Percobaan	Hasil Pengamatan	Keterangan
1	Sebelum diberi cuka (balon kosong)		
2	Setelah diberi cuka + baking soda		
3	Perbandingan ukuran balon (sebelum dan sesudah)		

B. Diskusi / Pertanyaan

1. Mengapa balon dapat mengembang setelah dicampur dengan baking soda?
   .....
2. Apa yang membuktikan bahwa gas dapat memberikan tekanan?
   .....
3. Bagaimana pengaruh jumlah gas terhadap besar tekanan?
   .....
4. Apa manfaat memahami tekanan pada zat gas dalam kehidupan sehari-hari?
   .....

C. Kesimpulan

Tuliskan kesimpulan dari praktikum yang telah kamu lakukan!

.....
.....
.....
.....

LIVEWORKSHEETS